



European Patent
Office

EUROPEAN SEARCH REPORT

Application Number

EP 90 30 1161

DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT			
Category	Citation of document with indication, where appropriate, of relevant passages	Relevant to claim	CLASSIFICATION OF THE APPLICATION (Int. Cl.5)
A	US-A-2 731 411 (J.T. CLARKE) * Column 2, lines 20-37; column 9, claims 1,2 *	1	C 08 J 5/22 B 01 D 61/44
A,D	EP-A-0 041 780 (IMPERIAL CHEMICAL INDUSTRIES LTD) * Page 2, line 7 - page 3, line 22 *	1-3	
A,D	EP-A-0 008 895 (IMPERIAL CHEMICAL INDUSTRIES LTD) * Page 2, line 27 - page 3, line 14 *	1-4,9	
			TECHNICAL FIELDS SEARCHED (Int. Cl.5)
			B 01 D C 08 J
The present search report has been drawn up for all claims			
Place of search THE HAGUE		Date of completion of the search 17-04-1990	Examiner GONZALEZ ARIAS M.L.
CATEGORY OF CITED DOCUMENTS			
X : particularly relevant if taken alone Y : particularly relevant if combined with another document of the same category A : technological background O : non-written disclosure P : intermediate document		T : theory or principle underlying the invention E : earlier patent document, but published on, or after the filing date D : document cited in the application I : document cited for other reasons ----- & : member of the same patent family, corresponding document	

EPD FORM 1503 01.82 (10/901)

21

12

DEMANDE DE BREVET D'INVENTION

A1

22 Date de dépôt : 07.05.96.

30 Priorité :

43 Date de la mise à disposition du public de la
demande : 14.11.97 Bulletin 97/46.

56 Liste des documents cités dans le rapport de
recherche préliminaire : *Se reporter à la fin du
présent fascicule.*

60 Références à d'autres documents nationaux
apparentés :

71 Demandeur(s) : COMMISSARIAT A L'ENERGIE
ATOMIQUE ETABLISSEMENT DE CARACT SCIENT TECH
ET INDUST — FR et CENTRE NATIONAL DE LA
RECHERCHE SCIENTIFIQUE CNRS — FR.

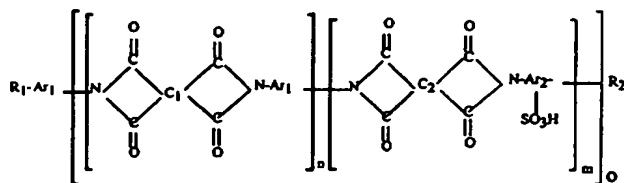
72 Inventeur(s) : FAURE SYLVAIN, PINERI MICHEL,
ALDEBERT PIERRE, MERCIER REGIS et BILLION
BERNARD.

73 Titulaire(s) :

74 Mandataire : BREVATOME.

54 POLYIMIDES SULFONES, MEMBRANES PREPAREES AVEC CEUX-CI, ET DISPOSITIF DE PILE A
COMBUSTIBLE COMPRENANT CES MEMBRANES.

57 L'invention a trait à des polyimides sulfonés notam-
ment de formule (I)



L'invention a également trait à une membrane échangeuse d'ions comprenant un tel polyimide et à une pile à combustible comprenant une telle membrane.

Les membranes de l'invention ont une durabilité excellente et un faible coût et les piles à combustible peuvent être utilisées en particulier dans les véhicules électriques.

FR 2 748 485 - A1



POLYIMIDES SULFONES, MEMBRANES PREPAREES AVEC CEUX-CI,
ET DISPOSITIF DE PILE A COMBUSTIBLE COMPRENANT CES
MEMBRANES.

La présente invention a trait à des
5 polyimides sulfonés qui trouvent en particulier leur
application dans la préparation de membranes
échangeuses d'ions notamment par la fabrication de
piles à combustible.

L'utilisation des électrolytes solides
10 polymères a été proposée dans les années 1950, elle a
été mise en oeuvre notamment pour construire des piles
à combustible qui étaient en particulier destinées à
alimenter en énergie des engins spatiaux.

L'intérêt des piles à combustible va
15 maintenant au-delà des générateurs de puissance pour
engins spatiaux et l'industrie automobile s'y intéresse
pour au moins deux raisons :

- la première repose sur le souci d'éviter
la pollution causée par les moteurs à combustion
20 interne. Il est en effet clair que toutes les
améliorations que l'on peut escompter par une meilleure
maîtrise de la combustion éviteront difficilement tout
rejet d'oxyde d'azote, d'hydrocarbures imbrûlés, et de
composés oxygénés.

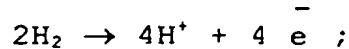
25 - la deuxième raison, pour un plus long
terme, est la recherche de moteurs utilisant un
combustible autre que les combustibles fossiles dont on
sait qu'ils ne sont pas éternels.

Tout système basé sur l'hydrogène peut
30 répondre aux préoccupations évoquées ci-dessus. Le
gisement est potentiellement inépuisable et la
combustion électrochimique ne produit que de l'eau.

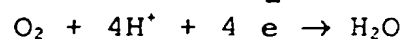
L'assemblage schématique d'une pile à
combustible, permettant à la fois la production
35 d'énergie électrique, et accessoirement la synthèse

d'eau pour les besoins de l'équipage d'un vaisseau spatial est représenté en partie sur la figure 1 jointe.

La membrane de type échangeuse d'ions formée d'un électrolyte solide polymère (1), sert à séparer le compartiment anodique (2) où se produit l'oxydation du combustible, tel que l'hydrogène H_2 (4) selon le schéma :



du compartiment cathodique (3) où l'oxydant tel que l'oxygène O_2 (5) est réduit selon le schéma :



avec production d'eau (6), tandis que l'anode et la cathode sont reliées par un circuit extérieur (10).

L'anode (7) et la cathode (8) sont constituées essentiellement d'un support poreux, par exemple en carbone sur lequel sont déposées des particules de métal noble tel que le platine.

L'ensemble membrane et électrode est un assemblage très mince d'une épaisseur de l'ordre du millimètre et chaque électrode est alimentée par l'arrière, à l'aide d'une plaque cannelée, par les gaz.

Un point très important est de bien maintenir la membrane dans un état d'humidité optimal, afin d'assurer une conductivité maximale.

Le rôle de la membrane est double. Il s'agit pour elle, d'une part d'être le polymère ionique permettant le transfert (9) de l'anode vers la cathode de protons hydratés H_3O^+ , et d'autre part de maintenir dans son compartiment chacun des gaz oxygène et hydrogène.

Le polymère constituant la membrane doit donc remplir un certain nombre de conditions relatives

à ses propriétés mécaniques, physico-chimiques et électriques.

Le polymère doit tout d'abord pouvoir donner des films minces, de 50 à 100 micromètres, denses, sans défauts. Les propriétés mécaniques, module de contrainte à la rupture, ductilité, doivent le rendre compatible avec les opérations d'assemblage comprenant par exemple un serrage entre des cadres métalliques.

Les propriétés doivent être préservées en passant de l'état sec à l'état humide.

Le polymère doit avoir une bonne stabilité thermique à l'hydrolyse et présenter une bonne résistance à la réduction et à l'oxydation jusqu'à 100°C. Cette stabilité s'apprécie en terme de variation de résistance ionique, et en terme de variation des propriétés mécaniques.

Le polymère doit enfin posséder une forte conductivité ionique, cette conductivité est apportée par des groupements acides forts tels que des groupements acides phosphoriques, mais surtout sulfoniques reliés à la chaîne du polymère. De ce fait, ces polymères seront généralement définis par leur masse équivalente, c'est-à-dire par le poids de polymère en gramme par équivalent acide.

A titre d'exemple, les meilleurs systèmes développés actuellement sont capables de fournir une puissance spécifique de 1 W.cm^{-2} , soit une densité de courant de 4 A.cm^{-2} pour 0,5 Volts.

Depuis 1950, de nombreuses familles de polymères ou de polycondensats sulfonés ont été testés comme membranes sans qu'il soit actuellement possible d'établir avec certitude des relations entre structure chimique, morphologie du film et performances.

On a tout d'abord mis en oeuvre des résines de type phénolique sulfonées préparées par sulfonation de produits polycondensés, tels que les polymères phénol-formaldéhyde.

5 Les membranes préparées avec ces produits sont peu coûteuses, mais n'ont pas une stabilité à l'hydrogène suffisante à 50-60°C pour des applications de longue durée.

10 On s'est ensuite tourné vers les dérivés du polystyrène sulfoné qui présentent une stabilité supérieure à celle des résines phénoliques sulfonées, mais ne peuvent être utilisés à plus de 50-60°C.

15 Les meilleurs résultats sont actuellement obtenus avec des copolymères dont la chaîne principale linéaire est perfluorée et dont la chaîne latérale porte un groupement acide sulfonique.

20 Ces copolymères sont disponibles dans le commerce sous la marque déposée de NAFION® de la Société Du Pont, ou ACIPLEX-S® de la Société Asahi Chemical, d'autres sont expérimentaux, produits par la Société DOW pour la fabrication de la membrane dénommée "XUS".

25 Ces produits ont fait l'objet de nombreux développements et conservent leurs propriétés plusieurs milliers d'heures entre 80 et 100°C avec des densités de courant dépendant des pressions partielles des gaz et de la température. La densité de courant est typiquement de 1 A.cm⁻² à 0,7 Volts pour le Nafion® 112 avec une épaisseur de 50 µm.

30 Les polymères de type Nafion® sont obtenus par copolymérisation de deux monomères fluorés dont l'un porte le groupement SO₃H. Une seconde voie en vue de l'obtention de membranes perfluorées a été explorée dans les documents de G.G. Scherer : Chimia, 48 (1994),
35 p. 127-137 ; et de T. Monose et al : brevet

US-A-4 605 685. Il s'agit du greffage sur des polymères fluorés de monomères styrènes ou fluoro styrènes qui sont ensuite sulfonés. Ces membranes ont cependant des propriétés voisines de celles des copolymères fluorés.

5 Si l'on tente de tirer un enseignement de l'art antérieur décrit ci-dessus, il apparaît que la meilleure structure chimique pour un polymère utilisable sous forme de membrane pour échange de protons correspond aux critères suivants :

- 10
- chaîne principale totalement perfluorée
 - branchement portant un groupe sulfonique
 - poids équivalent entre 800 et 1200

Les auteurs dans les documents de W. Grot ; Chem. Ing. Tech., 50, 299 (1978) et de G.G. Scherer :
15 Phys. Chem., 94, 1008-1024 (1990) revendiquent pour ces structures de "très bonnes stabilités thermiques" ; cependant, il faut considérer que la notion de stabilité thermique doit ici être prise comme la capacité de résister à l'hydrolyse acide à une
20 température comprise entre 60 et 100°C pendant plusieurs milliers d'heures et que donc les indications de ces documents doivent être considérées avec prudence.

A cela, il convient d'ajouter la résistance
25 à l'oxydation au contact de l'oxygène du compartiment cathodique et la résistance à la réduction en présence d'H₂.

D'autre part, dans l'optique du développement de piles à combustible utilisables pour
30 la traction automobile, un autre problème essentiel, désormais bien identifié par les experts est le coût de la membrane.

En 1995, le coût des membranes produites ou en développement est de l'ordre de 3000 à 3500 F/m² et
35 l'on estime qu'il faut diviser ce coût par 10, voire

par 20 pour assister à un développement industriel des piles à combustible pour l'industrie automobile.

Dans une perspective d'abaissement des coûts, des poly 1,4-(diphényl-2,6)-phényléther sulfonés
5 sur la chaîne principale, des polyéther-sulfones et polyéther-cétones ont été synthétisés et testés sans réellement rivaliser avec les membranes fluorées en ce qui concerne les performances instantanées et la durabilité.

10 En effet, la rigidité des chaînes rend ces produits insolubles et il devient difficile d'obtenir des films minces nécessaires à la réalisation des membranes.

Il existe donc un besoin non satisfait pour
15 des polymères qui puissent être mis facilement sous la forme de membranes, à savoir de films minces qui remplissent les conditions déjà mentionnées ci-dessus relatives notamment à leurs propriétés mécaniques, physico-chimiques et électriques, en particulier en ce
20 qui concerne leur stabilité thermique, leur résistance à l'hydrolyse acide, à température élevée pendant une longue durée, la résistance à l'oxydation au contact de l'oxygène ainsi que la résistance à la réduction en présence d'hydrogène.

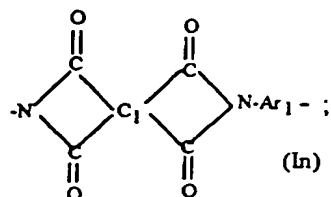
25 Il existe en outre un besoin pour des membranes qui, tout en satisfaisant aux propriétés ci-dessus, puissent être fabriquées à faible coût, par un procédé simple avec des matières premières facilement disponibles.

30 La présente invention a pour but de fournir un polymère qui satisfasse l'ensemble des besoins précités.

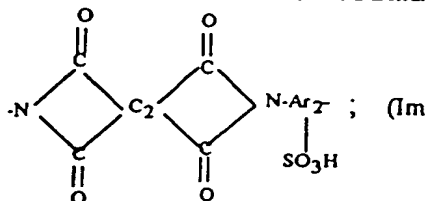
L'invention a en outre pour but de fournir des membranes comprenant ou préparées avec ce polymère

et un dispositif de pile à combustible comprenant ces membranes.

Ces buts et autres encore sont remplis, conformément à l'invention par un polyimide comprenant
5 des motifs récurrents de formule (I_n)



et des motifs récurrents de formule (I_m)



10

dans lesquelles :

- les groupes C₁ et C₂ peuvent être identiques ou différents et représentent chacun un
15 groupe tétravalent comprenant au moins un cycle aromatique carboné éventuellement substitué ayant de 6 à 10 atomes de carbone et/ou un hétérocycle à caractère aromatique éventuellement substitué ayant de 5 à 10 atomes et comprenant un ou plusieurs hétéroatomes
20 choisis parmi S, N et O ; C₁ et C₂ formant chacun avec les groupes imides voisins des cycles à 5 ou 6 atomes.

Les groupes Ar₁ et Ar₂ peuvent être identiques ou différents et représentent chacun un
25 groupe divalent comprenant au moins un cycle aromatique carboné éventuellement substitué ayant de 6 à 10 atomes de carbone et/ou un hétérocycle à caractère aromatique éventuellement substitué ayant de 5 à 10 atomes et comprenant un ou plusieurs hétéroatomes choisis parmi

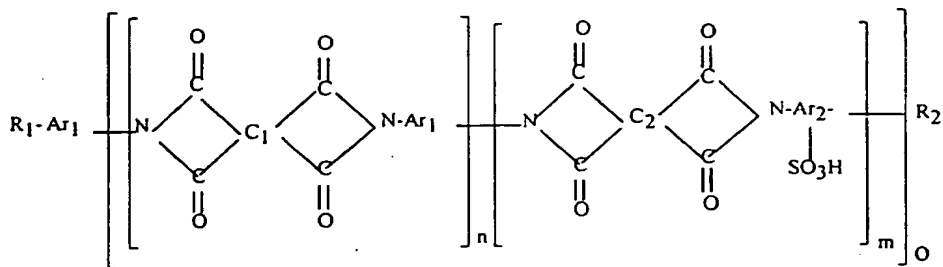
S, N et O ; au moins un desdits cycles aromatiques carbonés et/ou hétérocycle de Ar_2 étant en outre substitué par au moins un groupe acide sulfonique.

Le motif récurrent (In) est répété k fois
 5 et le motif récurrent (Im) est répété k fois, j et k étant deux nombres entiers.

De préférence, j représente un nombre entier de 1 à 200, de préférence encore de 4 à 60, et k représente un nombre entier de 1 à 300, de préférence
 10 de 4 à 120.

Le copolymère selon l'invention peut, selon la position des deux motifs qui le composent être défini comme étant un copolymère séquencé, alterné, ou statistique.

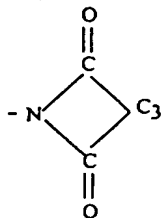
15 Le polyimide selon l'invention qui peut être défini comme un copolyimide sulfoné répond cependant de préférence à la formule générale suivante (I) :



20

(I)

dans laquelle C_1 , C_2 , Ar_1 et Ar_2 ont la signification déjà donnée ci-dessus et où chacun des groupes R_1 et R_2 représente NH_2 ou un groupe de formule



25

où C_3 est un groupe divalent comprenant au moins un cycle aromatique carboné éventuellement substitué ayant de 6 à 10 atomes de carbone et/ou un hétérocycle à caractère aromatique éventuellement substitué ayant de 5 à 10 atomes et comprenant un ou plusieurs hétéroatomes choisis parmi S, N et O,

C_3 formant avec le groupe imide voisin un cycle à 5 ou 6 atomes.

Dans la formule (I) ci-dessus :

- 10 - m représente un nombre entier de préférence de 1 à 20, de préférence encore de 2 à 10 ;
- n représente un nombre entier de préférence de 1 à 30, de préférence encore de 2 à 20 .
- o représente un nombre entier de
- 15 préférence de 1 à 10, de préférence encore de 2 à 6.

Le poids moléculaire du polyimide selon l'invention est généralement de 10 000 à 100 000, de préférence de 20 000 à 80 000 .

Le poids moléculaire équivalent du polyimide selon l'invention est de préférence de 400 à 2500, de préférence encore de 500 à 1200.

De ce fait , les nombres m et n (j et k) seront choisis de près de telle sorte que le poids moléculaire équivalent soit de 400 à 2500, de 25 préférence encore de 500 à 1200 le poids moléculaire équivalent ayant été défini ci-dessus.

De manière générale, il est connu que les polymères hétérocycliques et en particulier les polyimides peuvent permettre l'obtention de films grâce 30 à leur synthèse en deux étapes.

Ces polymères "hétérocycliques" sont utilisés par exemple pour des applications aéronautiques et spatiales qui requièrent d'excellentes propriétés mécaniques et une bonne résistance à

l'oxydation. Ces applications sont très éloignées du domaine de la présente demande

Les copolyimides sulfoniques spécifiques de la présente invention présentent de manière étonnante, 5 toutes les propriétés déjà citées ci-dessus nécessaires à la réalisation de membranes, en particulier de membranes échangeuses de cations, notamment pour piles à combustibles dont les performances sont compatibles avec les applications envisagées.

10 En particulier, les copolymères spécifiques selon l'invention peuvent être facilement mis sous la forme de films ou de membranes d'une épaisseur adéquate.

Les polymères selon l'invention ont une 15 capacité d'échange d'ions très élevée supérieure à 0,4 méq/g, par exemple de 0,8 à 2,5 meq/g, ce qui est supérieur à la capacité d'échange d'ions des polymères de l'art antérieur qui n'atteint généralement au maximum que 0,9 à 1,2 meq/g.

20 Les membranes comprenant les polymères selon l'invention ont également une grande stabilité thermique, par exemple à l'hydrolyse acide à haute température, c'est-à-dire pour les membranes les plus stables jusqu'à une température pouvant atteindre par 25 exemple 100°C, et ce pendant une longue durée pouvant atteindre par exemple 5000 heures.

Ces conditions sont les conditions d'utilisation pouvant survenir dans les piles où les membranes sont mises en oeuvre.

30 De même, les membranes selon l'invention ont d'excellentes résistance à la réduction et à l'oxydation.

L'invention se démarque ainsi totalement de l'art antérieur cité ci-dessus dans lequel les 35 polymères préconisés pour la fabrication de membranes

pour l'échange de cations et en particulier de protons, notamment pour piles à combustible ont une structure fondamentalement différente de celles des polymères de type polyimide de la présente demande.

5 La présente demande s'écarte radicalement et de manière surprenante de la démarche de l'art antérieur en préparant en vue de leur utilisation dans des membranes échangeuses de cations des polyimides spécifiques.

10 En effet, de manière générale, les polyimides n'ont été ni mentionnés ni suggérés par une mise en oeuvre dans ce domaine, d'autre part les polyimides spécifiques selon l'invention présentent des propriétés mécaniques, physico-chimiques et électriques
15 supérieures à celles des polymères de l'art antérieur comme cela est démontré plus loin.

Rien ne laissait supposer que les polyimides selon l'invention allaient totalement satisfaire aux besoins exprimés et jusqu'alors non
20 satisfaits pour la préparation de membranes échangeuses de cations.

Enfin, comme décrit plus loin, les polyimides selon l'invention sont préparés de manière simple, par des procédés éprouvés sur le plan
25 industriel et à partir de matières premières disponibles et de faible coût. De ce fait, les membranes obtenues ainsi que les piles à combustibles comprenant ces membranes voient également leur prix fortement diminué.

30 L'invention va maintenant être décrite plus en détail en référence aux dessins joints dans lesquels :

- la figure 1 représente schématiquement une pile à combustible et son assemblage
35 électrode-membrane-électrode.

La membrane pouvant être notamment une membrane comprenant un polymère selon la présente invention.

- La figure 2 représente un graphique avec
5 en ordonnée la tension exprimée en mV et en abscisse la densité de courant exprimée en A/cm² dans lequel sont portées les courbes de polarisation obtenues avec des électrodes "E-TEK" non collées (0,35 mg de Pt/cm² et 0,8 mg de Nafion®/cm²) et respectivement, une membrane
10 en Nafion®117 (courbe en traits pointillés), et une membrane en polyimide phtalique de la présente invention (courbe en trait plein), la température de fonctionnement de la pile de 50°C et les pressions de H₂ et de O₂ étant de 4 bars.

15 - la figure 3 est un graphique analogue à celui de la figure 2, mais les courbes de polarisation sont celles obtenues d'une part avec une membrane en Nafion®117 (courbe en traits pointillés), et d'autre part avec une membrane en polyimide naphtalénique de la
20 présente invention (courbe en trait plein), et la température de fonctionnement de la pile est de 70°C.

Dans les formules (In), (Im) et (I) citées ci-dessus, C₁ et C₂ peuvent être identiques ou différents et représentent chacun, par exemple, un
25 cycle benzénique éventuellement substitué, par un ou deux substituant(s) choisi(s) parmi les groupes alkyles et alkoxy de 1 à 10 C et les atomes d'halogène ; ou plusieurs cycles benzéniques éventuellement substitués par un ou plusieurs substituant(s) choisi(s) parmi les
30 groupes alkyles et alkoxy de 1 à 10 C et les atomes d'halogène, par exemple de 2 à 4 cycles, reliés entre eux par une simple liaison ou par un groupe divalent.

Ledit groupe divalent est choisi par exemple parmi :

- un groupe divalent dérivé d'un groupe alkyle linéaire ou ramifié (par exemple un groupe alkylidène ou alkylène) de 1 à 10 C éventuellement substitué, de préférence sur le même carbone, par un ou
 5 plusieurs halogènes choisis parmi F, Cl, Br et I et/ou par un ou plusieurs groupes hydroxyle(s), de préférence encore ledit groupe divalent est un groupe divalent dérivé d'un groupe alkyle perfluoré, par exemple alkylène perfluoré.

10 - un hétéroatome choisi parmi O, S ;
 - un groupe $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{C} \end{array}$; un groupe $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{S} \end{array}$; un groupe $\begin{array}{c} \text{R}_3 \\ | \\ \text{C}-\text{NH}- \\ \parallel \\ \text{O} \end{array}$, un groupe $\begin{array}{c} \text{R}_3 \\ | \\ \text{P}- \\ \parallel \\ \text{O} \end{array}$; un groupe $\begin{array}{c} \text{R}_3 \\ | \\ \text{Si}- \\ \parallel \\ \text{O} \end{array}$; un groupe $\begin{array}{c} \text{R}_3 \\ | \\ \text{Si}-\text{O}- \\ | \\ \text{R}_3 \end{array}$
 15 - $\begin{array}{c} \text{R}_3 \\ | \\ \text{Si}-\text{O}- \\ | \\ \text{R}_3 \end{array}$; où R₃ est choisi parmi les groupes

alkyles de 1 à 10 C tels que méthyle, éthyle, isopropyle, etc.

C₁ et C₂ peuvent également chacun
 20 représenter un groupe carboné polycyclique condensé éventuellement substitué par un ou plusieurs substituant(s) choisi(s) parmi les groupes alkyles et alkoxy de 1 à 10 C et les atomes d'halogène, comprenant par exemple de 2 à 5 cycles benzéniques choisis par
 25 exemple parmi le naphtalène, le phénanthrène, le coronène, le pérylène, etc.

C₁ et C₂ peuvent aussi représenter un hétérocycle ou un hétérocycle condensé, à caractère aromatique tel que thiophène, pyrazine, pyridine,
 30 furanne, quinoléine, quinoxaline, isobenzofuranne, cet hétérocycle étant éventuellement substitué par un ou plusieurs substituants choisis parmi les groupes alkyles (par exemple méthyle, éthyle, isopropyle, etc.) et alkoxy de 1 à 10 C, et les atomes d'halogènes (F,
 35 Cl, Br, I).

Parmi les polyimides utilisables dans le cadre de l'invention, on citera ceux dans lesquels C_1 est un cycle benzénique et C_2 un ensemble de deux cycles benzéniques reliés entre eux par un pont oxygène ; ou C_1 est constitué par des cycles benzéniques, de préférence encore par deux cycles benzéniques reliés entre eux par un ou des groupe(s) perfluoroalkylène(s) et C_2 est constitué par des cycles benzéniques, de préférence encore par deux cycles benzéniques reliés par un ou des groupe(s) perfluoroalkyle(s) divalent(s) ou perfluoroalkylène(s) ; ou C_1 est un cycle benzénique et C_2 un cycle naphthalénique ; ou C_1 et C_2 sont tous deux des cycles naphthaléniques.

Ar_1 et Ar_2 peuvent être identiques ou différents et représentent chacun par exemple un cycle benzénique divalent à enchaînement meta, ou para ; éventuellement substitué par un ou plusieurs substituants choisis parmi les groupes alkyles et alkoxy de 1 à 10 C tels que méthyle, éthyle, isopropyle, butyle, méthoxy.... et les atomes d'halogène ; ou plusieurs cycles benzéniques éventuellement substitués par un ou plusieurs substituants choisis parmi les groupes alkyles et alkoxy de 1 à 10C et les atomes d'halogènes, par exemple de 2 à 5 cycles, reliés entre eux par une simple liaison ou par un groupe divalent.

Ledit groupe divalent est choisi par exemple parmi :

- un groupe divalent dérivé d'un groupe alkyle linéaire ou ramifié (par exemple un groupe alkylidène ou alkylène) de 1 à 10 C éventuellement substitué, de préférence sur le même carbone par un ou plusieurs halogènes choisis parmi F, Cl, Br et I et/ou par un ou plusieurs groupes hydroxyle(s), de préférence

encore ledit groupe divalent est un groupe divalent dérivé d'un groupe alkyle perfluoré, par exemple alkylène perfluoré.

- un hétéroatome choisi parmi O, S ;

5

- un groupe $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ -\text{C}- \end{array}$; un groupe $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ -\text{S}- \end{array}$; un groupe

$\begin{array}{c} \text{R}_3 \\ | \\ -\text{C}-\text{NH}- \end{array}$, un groupe $\begin{array}{c} \text{R}_3 \\ | \\ -\text{P}- \end{array}$; un groupe $\begin{array}{c} \text{R}_3 \\ | \\ -\text{Si}- \end{array}$; un groupe $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ -\text{Si}-\text{O}- \end{array}$; où R_3 est choisi parmi les groupes

10

alkyles de 1 à 10 C tels que méthyle, éthyle, isopropyle, etc.

Ar_1 et Ar_2 peuvent également chacun
15 représenter un groupe carboné polycyclique condensé éventuellement substitué par un ou plusieurs substituant(s) choisi(s) parmi les groupes alkyles et alkoxy de 1 à 10 C et les atomes d'halogène, comprenant par exemple de 2 à 5 cycles benzéniques, choisis par
20 exemple parmi le naphtalène, le phénanthrène, le coronène, le pérylène, etc.

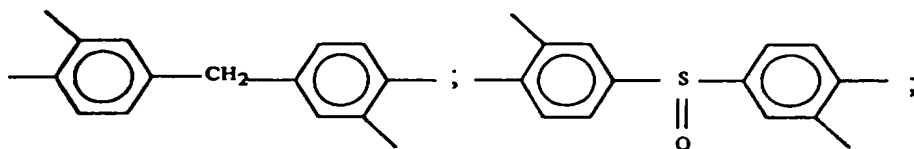
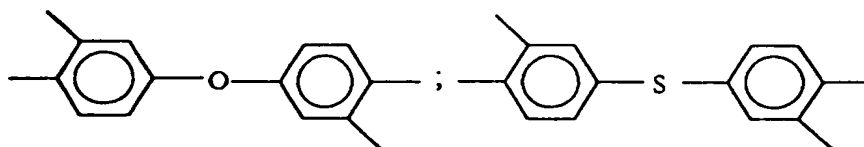
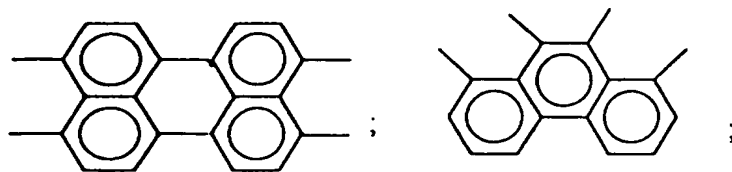
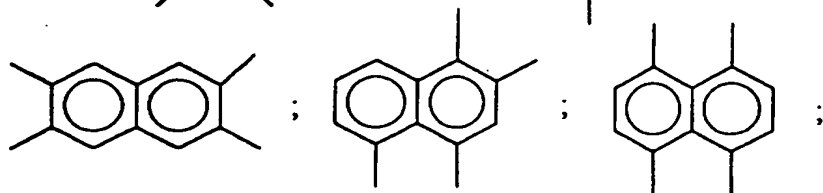
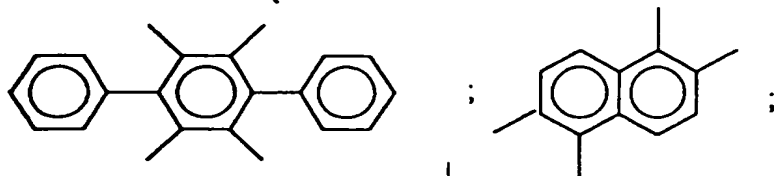
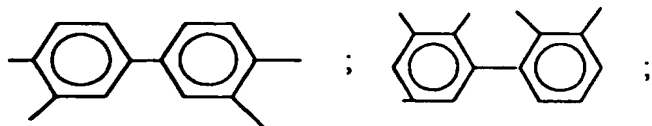
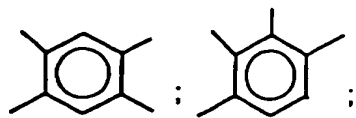
Ar_1 et Ar_2 peuvent aussi représenter un hétérocycle ou un hétérocycle condensé à caractère aromatique par exemple thiophène, pyrazine, pyridine,
25 furanne, quinoléine, quinoxaline, isobenzofuranne, cet hétérocycle étant éventuellement substitué par un ou plusieurs substituant(s) choisi(s) parmi les groupes alkyles, et alkoxy de 1 à 10 C, par exemple méthyle, éthyle, isopropyle, méthoxy, et les atomes d'halogènes
30 (F, Cl, Br, I).

Selon l'invention, au moins un des cycles de Ar_2 , par exemple benzéniques ou polyphényliques ou autres est substitué en outre par un ou plusieurs groupe(s) acide sulfonique.

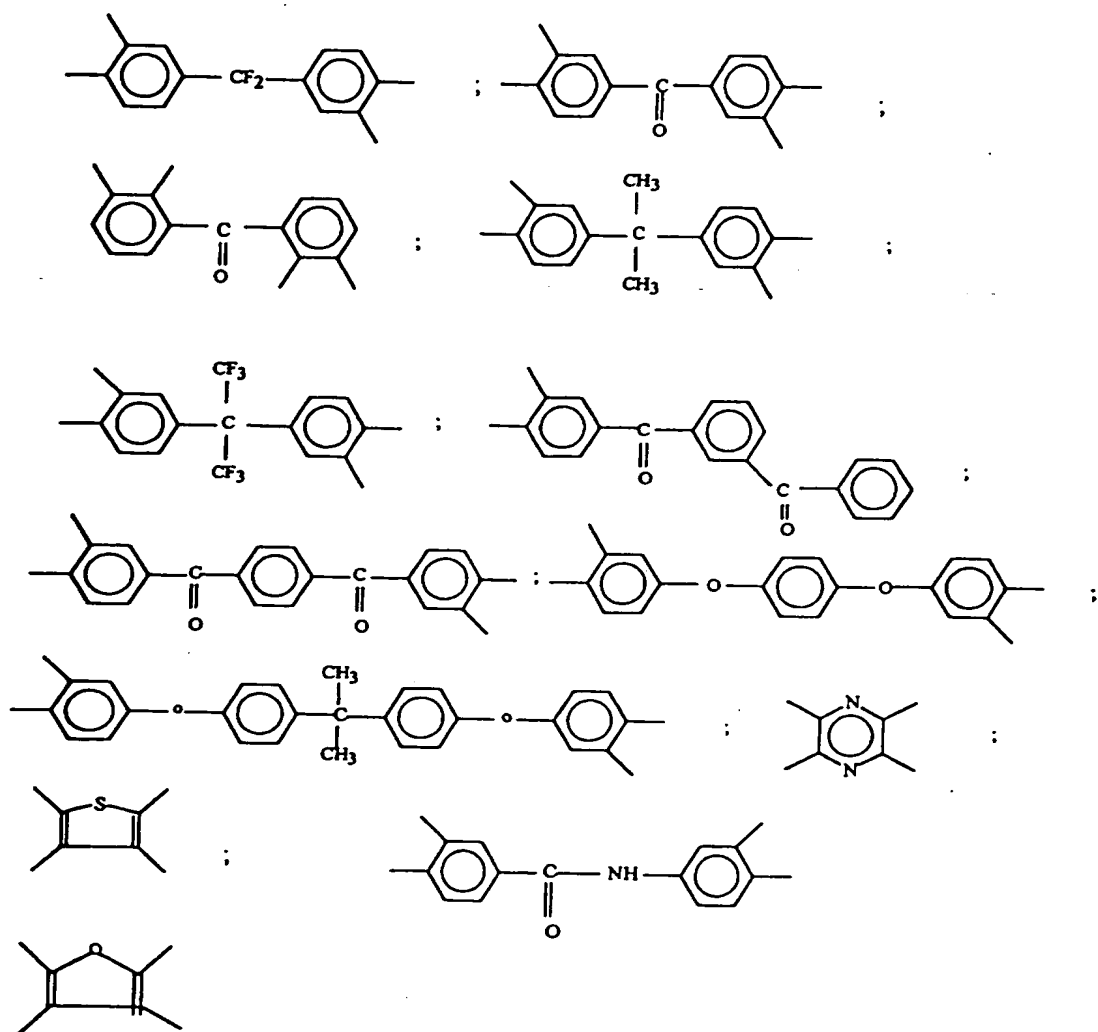
Les polyimides préférés sont ceux dans lesquels Ar₁ est un groupe diphénylméthane et Ar₂ est un groupe biphényl-disulfonique ; ou Ar₁ est un groupe benzénique, et Ar₂ un groupe biphényl-disulfonique ; ou
5 Ar₁ est un groupe diphényléther, et Ar₂ est un groupe biphényl-disulfonique.

C₃ est par exemple un cycle benzénique ou naphtalénique éventuellement substitué par un ou plusieurs substituant(s) choisi(s) parmi les groupes
10 alkyles et alkoxy de 1 à 10 C et les atomes d'halogène.

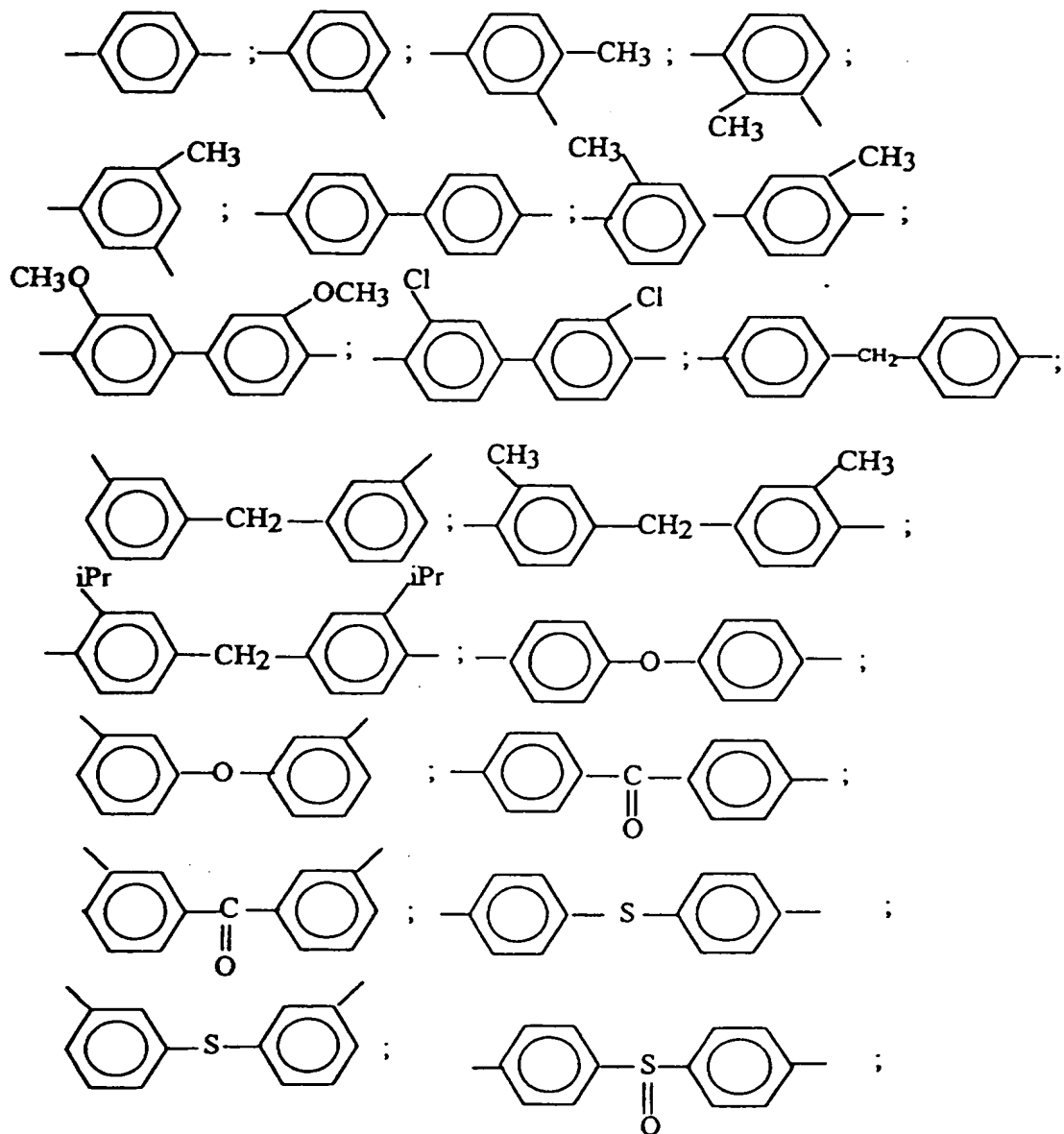
Des exemples des groupes C₁ et C₂ sont les suivants :

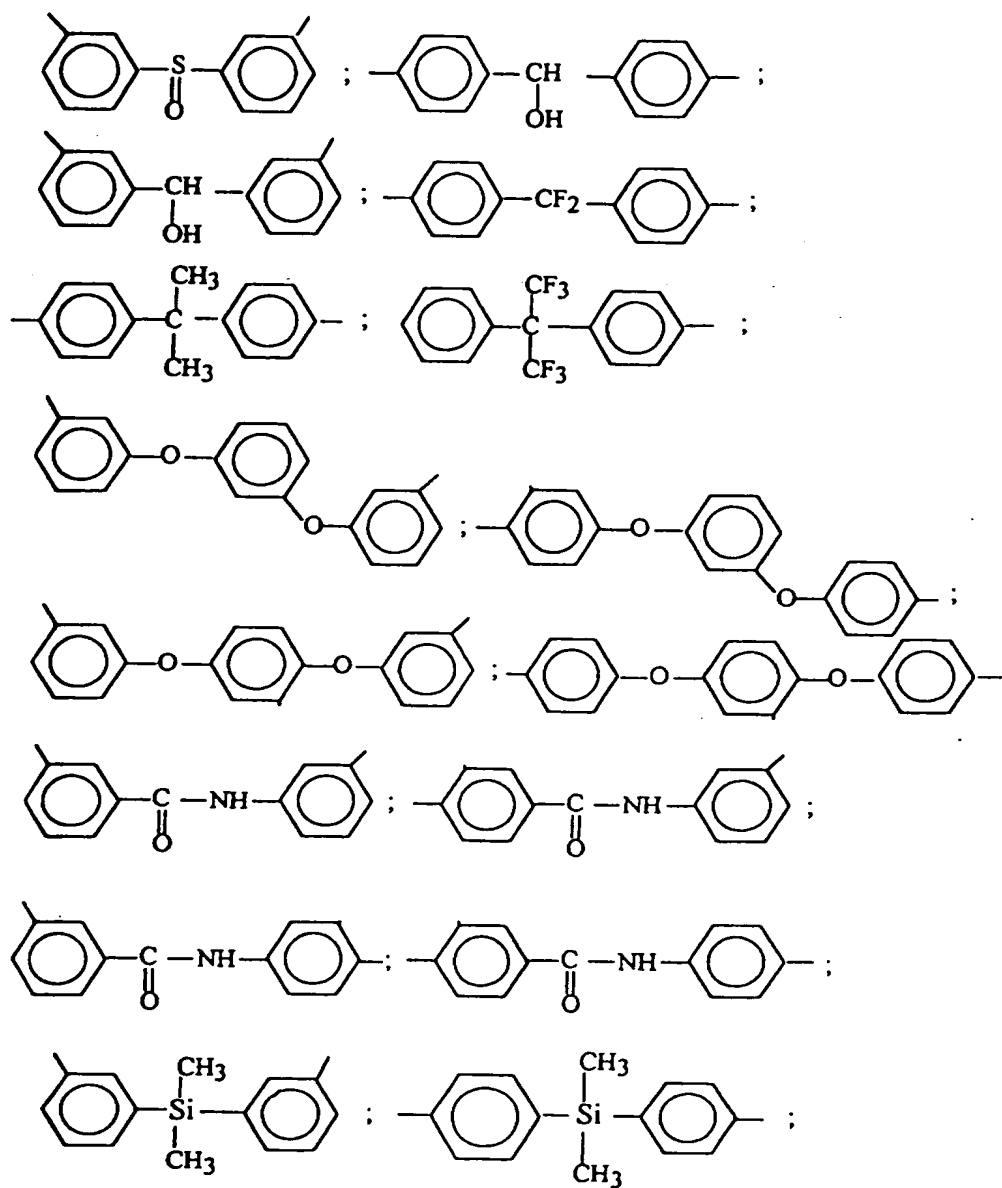


18

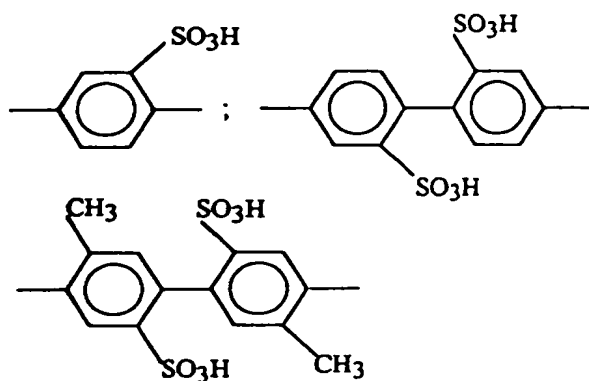


Des exemples des groupes Ar_1 sont les suivants :



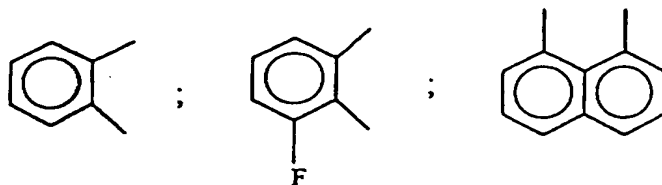


Des exemples des groupes Ar_2 sont les suivants :



5 Parmi les groupes Ar_2 , on peut également citer l'un quelconque des groupes Ar_1 cités ci-dessus portant en outre un ou plusieurs groupe(s) SO_3H sur son ou ses cycle(s) et/ou hétérocycle(s).

10 Des exemples des groupes C_3 sont les suivants :



15 Les polyimides objet de l'invention peuvent être obtenus par tous les procédés connus de l'homme du métier pour la préparation des polyimides en général.

Des exemples des procédés connus de préparation des polyimides sont notamment les suivants :

- 20 - réaction d'un dianhydride et d'une diamine,
- réaction d'un diacide diester et d'une diamine,

Il est bien évident que les polyimides selon l'invention peuvent être préparés par des

procédés qui dérivent des procédés cités ci-dessus ou par d'autres procédés pouvant être mis en oeuvre pour la synthèse des polyimides.

5 Les adaptations et optimisations nécessaires des procédés connus et décrits dans la littérature peuvent être aisément réalisés par l'homme du métier.

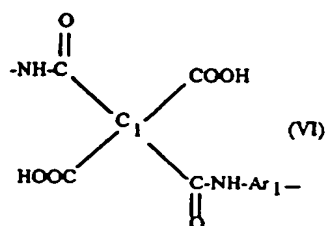
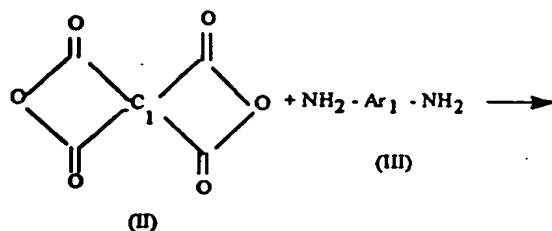
10 On utilisera de préférence pour préparer les polyimides selon l'invention, la condensation des dianhydrides sur les diamines par une synthèse en deux étapes.

15 Un tel procédé est couramment mis en oeuvre sur le plan industriel et ne nécessite que de légères adaptations pour permettre la préparation des polyimides selon l'invention.

La synthèse d'un polyimide de condensation répond ainsi généralement au schéma suivant en deux étapes :

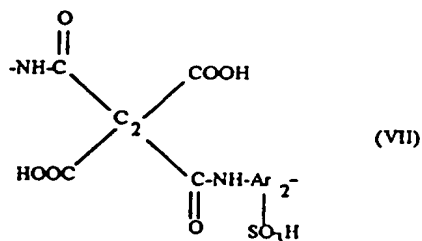
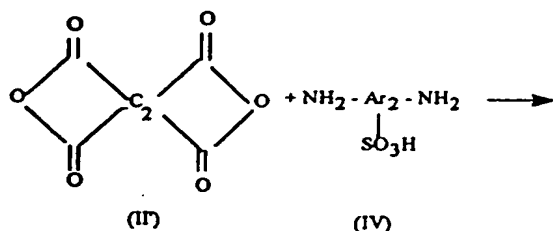
20 Dans une première étape, on effectue la réaction de condensation d'un dianhydride et d'une diamine pour obtenir un polyamide-acide intermédiaire de formule (VI) dit "prépolymère" selon le schéma ci-dessous donné pour le premier type de motif récurrent des polyimides de l'invention :

25



- ou selon le schéma ci-dessous pour le deuxième type de motif récurrent des polyimides selon l'invention :

5



Les produits de départ, que ce soient les dianhydrides (II) (II') ou les diamines bi primaires (III) (IV) sont des produits facilement disponibles et, pour la plupart, d'un faible coût.

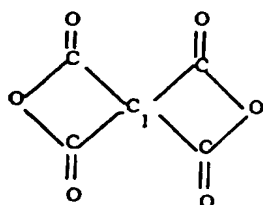
De ce fait, et conformément à l'une des caractéristiques particulièrement intéressante de la présente demande, les polymères préparés, et par voie

de conséquence les membranes obtenues à partir de ces polymères présentant un coût relativement faible : de l'ordre par exemple d'un facteur 10, ce qui est nettement inférieur aux membranes de l'art antérieur
 5 actuellement utilisées notamment dans les piles à combustible.

On peut ainsi envisager une réduction concomittante du prix de revient des piles à combustible ouvrant à celles-ci des applications dans
 10 des domaines tels que celui de l'énergie pour les automobiles dont elles étaient jusqu'alors écartées du fait de leur coût excessif.

Parmi les dianhydrides de formule générale (II) :

15



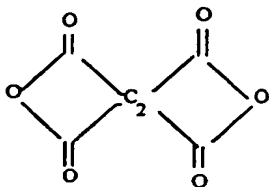
(II)

où C₁ a la signification déjà donnée ci-dessus.

On peut citer à titre d'exemple les dianhydrides des acides aromatiques tétracarboxyliques
 20 suivants : l'acide benzène tétracarboxylique-1,2,3,4, l'acide benzène tétracarboxylique-1,2,4,5, l'acide biphényle-1,1' tétracarboxylique-2,3',5',6' l'acide biphényle-1,1' tétracarboxylique-3,3',4,4', l'acide biphényle-1,1' tétracarboxylique-2,2',3,3', l'acide
 25 terphényle-1,1',1" tétracarboxylique-2',3',5',6', l'acide naphthalène tétracarboxylique-1,2,5,6, l'acide naphthalène tétracarboxylique-2,3,6,7, l'acide naphthalène tétracarboxylique-1,2,4,5, l'acide naphthalène tétracarboxylique-1,4,5,8, l'acide pérylène
 30 tétracarboxylique-3,4,9,10, l'acide phénanthrène tétracarboxylique-1,8,9,10, l'acide oxybis-(benzène

- dicarboxylique-1,2)-4,4', l'acide thiobis-(benzène
dicarboxylique-1,2)-4,4', l'acide sulfonylbis(benzène
dicarboxylique-1,2)-4,4', l'acide méthylènebis(benzène
dicarboxylique-1,2)-4,4', l'acide
5 difluorométhylène-bis(benzène dicarboxylique-1,2)-4,4',
l'acide carbonylbis(benzène dicarboxylique-1,2)-3,3',
l'acide carbonylbis (benzène dicarboxylique-1,2)-4,4',
l'acide méthyl-1 éthylidène-1,1-bis (benzène
dicarboxylique-1,2)-4,4', l'acide trifluorométhyl-1
10 trifluoro-2,2,2 éthylidène-1,1-bis (benzène
dicarboxylique-1,2)-4,4', l'acide
phénylène-1,3-bis(carbonylbenzène
dicarboxylique-1,2)-4,4', l'acide phénylène-1,4-bis
(carbonylbenzène dicarboxylique-1,2)-4,4', l'acide
15 phénylène-1,3-bis (oxybenzène dicarboxylique-1,2)-4,4',
l'acide phénylène-1,4-bis (oxybenzène
dicarboxylique-1,2)-4,4', l'acide méthyl-1
éthylidène-1,1-bis (phénylène-1,4-oxy)-bis (benzène
dicarboxylique-1,2)-4,4', l'acide pyrazine
20 tétracarboxylique-2,3,5,6, l'acide thiophène
tétracarboxylique-2,3,4,5 et le tétracarboxy-3,3',4,4'
benzanilide.

Les dianhydrides de formule générale (II')



(II')

25

où C_2 a la signification déjà donnée ci-dessus peuvent être choisis parmi les mêmes composés cités plus haut pour les dianhydrides de formule (II).

- Parmi les diamines biprimaires de formule
30 (III) $H_2N-Ar_1-NH_2$ où Ar_1 a la signification déjà donnée ci-dessus et que l'on peut utiliser dans la préparation

des polyimides de l'invention, on peut citer par exemple la benzènediamine-1,3, la benzènediamine-1,4, la méthyl-6 benzènediamine-1,3, la méthyl-2 benzènediamine-1,3, la méthyl-5 benzènediamine-1,3, le

5 diamino-4,4' biphényle-1,1', le diamino-4,4' diméthyl-3,3' biphényle-1,1', le diamino-4,4' diméthoxy-3,3' biphényle-1,1', le diamino-4,4' dichloro-3,3' biphényle-1,1', la méthylènebis (benzèneamine)-4,4', la méthylènebis

10 (benzèneamine)-3,3', la méthylènebis (méthyl-3 benzèneamine)-4,4', la méthylènebis (isopropyl-3 benzèneamine)-4,4', l'oxybis (benzèneamine)-4,4', l'oxybis (benzèneamine)-3,3', la carbonylbis (benzèneamine)-4,4', la carbonylis (benzèneamine)-3,3',

15 la thiobis (benzèneamine)-4,4', la thiobis (benzèneamine)-3,3', la sulfonybis (benzèneamine)-4,4', la sulfonylbis (benzèneamine)-3,3', l'hydroxyméthylènebis (benzèneamine)-4,4', l'hydroxyméthylènebis (benzèneamine)-3,3', la

20 difluorométhylènebis (benzèneamine)-4,4', la méthyl-1 éthylidène bis (benzèneamine)-4,4', la trifluorométhyl-1 trifluoro-2,2,2 éthylidène bis (benzèneamine)-4,4', la phénylène-1,3-dioxy bis (benzèneamine)-3,3', la phénylène-1,3-dioxy bis

25 (benzèneamine)-4,4', la phénylène-1,4-dioxy bis (benzèneamine) 3,3', la phénylène-1,4-dioxy bis (benzèneamine)-4,4', le diamino-3,3' benzanilide, le diamino-3,4' benzanilide, le diamino-3',4 benzanilide, le diamino-4,4' benzanilide, le bis (amino-3 phényle)

30 diméthylsilane le bis (amino-4-phényle) diméthylsilane et le 9 fluor 9 ylidène bisphénylamine.

Parmi les diamines biprimaires sulfonées de formule (IV)

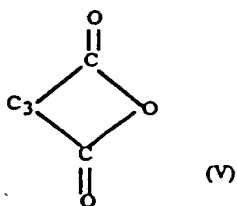


où Ar_2 a la signification déjà donnée ci-dessus, et que l'on peut utiliser dans le cadre de la préparation des polyamides de l'invention. On peut citer par exemple l'acide 1,4 diaminobenzène-3 sulfonique, l'acide 4,4'-diamino 1,1'-biphényl-di-2,2'-sulfonique.

La condensation des dianhydrides sur les diamines peut se faire, dans le cadre de l'invention, avec ou sans agent limiteur de chaîne.

Toutefois, on préfère utiliser un agent limiteur de chaîne, de préférence de type anhydride, car on évite ainsi la présence en fin de la chaîne polymère d'un groupement amine facilement oxydable.

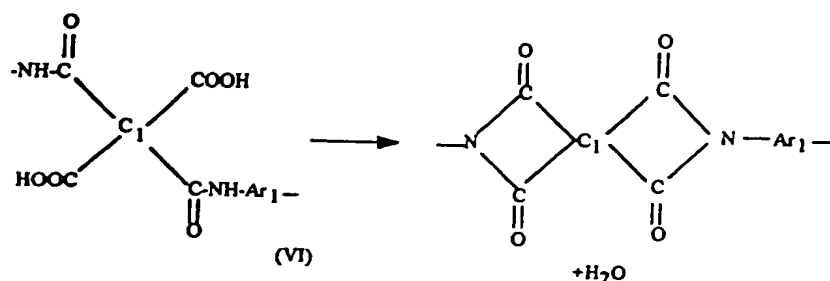
Parmi les agents limiteurs de chaîne de type anhydride qui conviennent pour préparer les polyimides selon l'invention, on peut citer les anhydrides fonctionnels de formule (V) suivante :



où C_3 a la signification déjà donnée ci-dessus.

Des exemples des anhydrides de formule (V) sont les anhydrides phtalique et 3-fluorophtalique, l'anhydride naphtalène-1,8-dicarboxylique....

Dans une deuxième étape, on effectue la synthèse du polyimide proprement dit selon le schéma suivant donné à titre d'exemple pour le premier type de motif récurrent ;



Dans la première étape du procédé de préparation des polyimides selon l'invention, on peut dissoudre les réactifs de base dans un solvant approprié.

Le solvant peut être tout solvant adéquate connu de l'homme du métier comme convenant à la réaction de polycondensation d'un dianhydride et d'une diamine.

Dans un mode de réalisation préféré, le solvant est un solvant aprotique polaire choisi par exemple parmi le diméthylformamide, le diméthylacétamide, la N-méthylpyrrolidone, seuls ou en mélange avec par exemple des solvants aromatiques tels que le xylène ou des solvants du type éther de glycol.

Le solvant peut aussi être un solvant de type phénolique, c'est-à-dire qu'il est choisi par exemple parmi le phénol, les phénols substitués par un ou plusieurs halogènes (Cl, I, Br, F), les crésols (o-, m-, et p-crésol), les crésols substitués par un halogène (Cl, I, Br, F) et les mélanges de ceux-ci.

Des solvants préférés seront constitués par le m-crésol et un mélange de para-chloro-phénol ou de méta-chloro-phénol et de phénol, par exemple dans les proportions de 20 % de phénol et de 80 % de para ou métachlorophénol.

Par réactifs, on entend les composés (II), (III), (II') (IV) et éventuellement (V) déjà décrits ci-dessus. On peut par exemple commencer par faire réagir, en tant que réactifs initialement présents dans

le mélange un dianhydride (II) et/ou un dianhydride (II') avec une diamine sulfonée (IV), puis rajouter ensuite la deuxième diamine (III).

5 Toutes les combinaisons possibles concernant l'ordre d'addition des réactifs peuvent facilement être déterminées par l'homme du métier.

10 La réaction de condensation de la 1ère étape s'effectue dans le solvant généralement dès la température ordinaire, par exemple 20-25°C et il se forme le polyamide-acide intermédiaire ou prépolymère.

15 Le polyamide acide intermédiaire obtenu peut être utilisé par exemple pour préparer un film par exemple par coulée ; le solvant est ensuite évaporé à une température de 50 à 150°C pour donner un polyamide acide final et le polyimide selon l'invention est obtenu conformément à la deuxième étape soit par traitement thermique à une température inférieure à 250°C (c'est-à-dire inférieure à la température de désulfonation) soit par déshydratation chimique en
20 utilisant l'anhydride acétique.

25 Une autre alternative préférée consiste à chauffer la solution de départ comprenant dans un premier cas l'ensemble des réactifs à une température par exemple de 120 à 200°C pendant une durée par exemple de 6 à 72 heures.

30 La solution de départ peut, comme on l'a déjà mentionné ci-dessus, ne comprendre dans un second cas, qu'une partie des réactifs nécessaires à la préparation du polyimide final, par exemple le mélange de départ peut ne comprendre que les composés (II) et/ou (II'), et (IV). Dans ce cas, on porte ce mélange à une température par exemple de 120 à 200°C pendant une durée par exemple de 6 à 72 heures, puis on laisse refroidir le mélange jusqu'à une température par

exemple de 20 à 50°C et on ajoute le reste des réactifs par exemple les composés (III) et (II).

On porte ensuite la température du mélange à une température par exemple de 120 à 200°C pendant
5 une durée par exemple de 6 à 72 heures.

Dans les deux cas, le chauffage a provoqué la cyclisation de l'amide en imide et l'on obtient en tant que produit final le polyimide de l'invention.

On arrête la polymérisation en
10 refroidissant la solution par exemple jusqu'à la température ambiante. On verse ensuite, de préférence lentement, la solution par exemple sous très forte agitation dans un récipient contenant par exemple du méthanol ou de l'éthanol.

15 Le solide généralement fibreux qui précipite est séparé par exemple par filtration et est ensuite de préférence lavé une ou plusieurs fois par exemple avec une quantité suffisante par exemple de méthanol.

20 Le polymère obtenu est ensuite séché de préférence à une température de 50 à 120°C par exemple dans une étuve à ventilation forcée pendant une durée suffisante.

La présente invention a également pour
25 objet un film ou une membrane, comprenant le polyimide sulfoné décrit ci-dessus.

Les films ou membranes peuvent être préparés de manière classique par exemple par coulée, c'est-à-dire que le polymère selon l'invention est mis
30 en solution dans un solvant adéquate tel que du crésol ou du phénol, puis coulé sur une surface plane telle qu'une plaque de verre, puis séché pour former un film d'une épaisseur par exemple de 5 à 200 µm.

Les films peuvent être utilisés pour
35 préparer des membranes isolant en particulier les

compartiments anodiques et cathodiques d'une pile à combustible pouvant fonctionner par exemple avec les systèmes suivants :

- hydrogène, alcools tels que méthanol, à l'anode ;
- oxygène, air, à la cathode.

La présente invention a également pour objet un dispositif de pile à combustible comprenant une ou plusieurs membranes comprenant le polyimide sulfoné selon l'invention.

Du fait de ses excellentes propriétés mécaniques, la membrane peut subir sans détériorations les contraintes (serrage, etc.) liées au montage dans un tel dispositif.

La pile à combustible peut par exemple correspondre au schéma déjà donné sur la figure 1, c'est-à-dire que la membrane selon l'invention est placée en (1) entre deux électrodes (11) par exemple en tissu de carbone platiné (ou traité par un autre métal noble), de préférence imprégnées d'un composé tel que le Nafion® ou le polyimide lui-même, dans le but d'avoir une électrode volumique.

Cet ensemble peut être ensuite disposé par exemple entre deux plaques en graphite étanche imprégné de résines, qui, d'une part, assurent la distribution de l'hydrogène (4) ou autre, côté anode (7), et d'autre part, de l'oxygène (5) côté cathode (8).

La pile peut comprendre également des moyens (non représentés) pour réguler la température tels que des plaques de cuivre thermostatées par des crayons chauffants en monocellule ou des échangeurs de chaleur en module, et des moyens pour réguler le fonctionnement de la pile et connectés sur le circuit extérieur (10) : ces moyens sont constitués par exemple par des régulateurs de débits, de température, de

pression, et une charge électronique pour réguler le courant.

La température de la pile est généralement maintenue entre 50 et 80°C et dans ces conditions, elle
5 produit par exemple un courant de 0,25 A/cm² avec une tension de 0,6V et ce sur une très longue durée pouvant atteindre jusqu'à 3000 heures, ce qui démontre les excellentes propriétés de stabilité thermique et autres de la membrane et ses excellentes propriétés
10 électriques par comparaison avec les membranes de l'art antérieur, par exemple en Nafion (0,25 A/cm² ; 0,7 V ; 5000 heures).

L'invention va maintenant être décrite en référence aux exemples suivants donnés à titre
15 illustratif et non limitatif.

Exemple 1

La réaction de polycondensation est effectuée dans un réacteur en verre de 500 cm³ équipé
20 d'un système d'agitation à ancre, d'une entrée de gaz inerte tel que de l'azote et d'une sonde thermométrique. Un bain d'huile thermostaté est utilisé pour réguler la température du milieu réactionnel.

Le réacteur est chargé avec 250 g de
25 m-crésol et 10 g (0,029 mole) d'acide 4,4' diamino-[1,1'-biphényle]-2,2'-disulfonique. Puis on introduit 30 g (0,096 mole) de 5,5'-oxy-bis-(1,3-iso-benzofurandione).

Ce mélange réactionnel est porté à une
30 température de 180°C pendant 4 heures. Durant cette période, la viscosité du milieu augmente progressivement.

On arrête ensuite le chauffage tout en maintenant l'agitation et on laisse refroidir le

mélange réactionnel jusqu'à une température d'environ 50°C.

On ajoute alors 13,4 g (0,067 mole) de 4,4'-méthylène bis-benzèneamine en une seule fois avant
5 de porter à nouveau la température du mélange à 180°C pendant environ deux heures, période durant laquelle la viscosité augmente rapidement.

On arrête la polymérisation en refroidissant la solution jusqu'à la température
10 ambiante, puis en la versant lentement sous très forte agitation dans un récipient contenant deux litres de méthanol.

Le solide fibreux qui précipite est isolé par filtration et lavé deux fois avec deux litres de
15 méthanol.

Le polymère ainsi obtenu est ensuite séché dans une étuve à ventilation forcée à 120°C pendant environ six heures.

Sa capacité d'échange ionique est de 1,15 m
20 eq/g.

Exemple 2

Le procédé de l'exemple 1 est employé pour préparer un polyimide sulfoné en faisant réagir dans
25 220 g de m-crésol, 33,5 g (0,108 mole) de 5,5'-oxy-bis (1,3-isobenzofurandione), 7,5 g (0,021 mole) d'acide 4,4' diamino-[1,1'-biphényle]-2,2'-disulfonique et 17,25 g de 4,4'-méthylène bis-benzène-amine.

Le polymère obtenu présente une capacité
30 d'échange ionique de 0,8 meq/g.

Exemple 3

Le procédé de l'exemple 1 est employé pour préparer un polyimide sulfoné en faisant réagir dans
35 300 g de m-crésol en tant que solvant, 45 g (0,145

mole) de 5,5'-oxy-bis-(1,3-isobenzofurandione), 16,2 g
(0,043 mole) d'acide 4,4' diamino-5,5'
diméthyl-[1,1'-biphényl] -2,2'disulfonique et 20,25 g
(0,102 mole) de 4,4' méthylène-bis-benzène-amine.

5 Le polymère ainsi obtenu présente une
capacité d'échange ionique de 1,14 meq/g.

Exemple 4

10 Le montage de la réaction décrit à
l'exemple 1 est utilisé pour la préparation d'un
polyimide sulfoné.

Le réacteur est chargé avec un mélange de
solvants composé de 210 g de phénol et 140 g de
para-chlorophénol.

15 On introduit ensuite en une seule fois 5 g
(0,015 mole) d'acide 4,4'
diamino-[1,1'-biphényl]-2,2'-disulfonique, 12,97 g
(0,048 mole) de dianhydride
1,4,5,8-naphtalènetétracarboxylique et 6,7 g (0,034
20 mole) de 4,4'-oxy-benzène-amine.

Le mélange réactionnel est chauffé à 150°C
pendant cinq heures.

Après refroidissement à 60°C, la solution
est versée avec une forte agitation dans deux litres de
25 méthanol.

Le solide fibreux qui se forme est isolé
par filtration et traité deux fois avec 500 cm³ de
méthanol.

30 Le polymère ainsi obtenu est séché sous
vide à 120°C pendant six heures.

Sa capacité d'échange ionique est de
1,28 meq/g.

Exemple 5

Le procédé de l'exemple 4 est utilisé pour préparer un polyimide sulfoné en faisant réagir dans un mélange de solvants composé de 180 g de phénol et 140 g de parachlorophénol, 8,32 g (0,0242 mole) d'acide 4,4' diamino-[1,1'-biphényl]-2,2'disulfonique, 12,975 g (0,048 mole) de dianhydride 1,4,5,8 naphthalène-tétracarboxylique et 8,08 g (0,024 mole) de 4,4'-[2,2,2-trifluoro (1-trifluorométhyl)-éthylidène]-benzène-amine.

Le polymère obtenu présente une capacité d'échange ionique de 1,73 meq/g.

Exemple 6

Cet exemple illustre comment les films de polyimide sulfoné selon la présente invention peuvent être utilisés, pour préparer des membranes isolant les compartiments anodique et cathodique d'une pile à combustible pouvant fonctionner avec de l'hydrogène et de l'oxygène à la cathode.

Une membrane de polyimide sulfoné selon l'invention (préparée à partir du polymère de l'exemple 1) avec une capacité d'échange ionique de 1,15 meq/g d'épaisseur 80 μm , est placée entre deux électrodes en tissu de carbone platiné (0,35 mg de Pt/cm²) et imprégnés de Nafion® (0,8 mg/cm²).

Cet ensemble est ensuite inséré entre deux plaques en graphite qui, d'une part, assurent la distribution de l'hydrogène côté anode et de l'oxygène côté cathode, et d'autre part assurent la conductivité électrique.

L'étanchéité du système est obtenue par des joints plats en élastomère "Viton" (non représentés). On utilise par exemple deux plaques en cuivre pour chauffer.

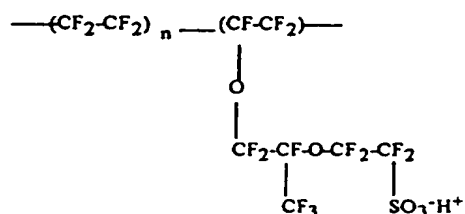
Une charge électronique permet de réguler le fonctionnement de la pile en tension ou en courant. L'expérience est réalisée à une température de 50°C avec une pression d'oxygène et d'hydrogène égale à 4 bars.

La membrane de polyimide sulfoné de type phtalique selon l'invention permet d'obtenir une intensité de courant de 500 mA/cm² pour une tension comprise entre 300 et 400 mV.

10

Exemple 7 (COMPARATIF)

Une membrane en Nafion®117 un polymère ayant la structure suivante



15

est utilisée comme référence et elle est testée dans les mêmes conditions que celles définies à l'exemple 6 pour la membrane en polyimide sulfoné de type phtalique selon l'invention.

20

La figure 2 qui représente les courbes de polarisation obtenues d'une part avec la membrane selon l'invention (trait plein) et d'autre part avec la membrane de référence en Nafion®117 (traits pointillés) permet de mettre en évidence les performances équivalentes, voire supérieures obtenues avec la membrane selon l'invention.

25

Exemple 8

Une membrane de polyimide sulfoné de type phtalique (polymère de l'exemple 1) avec une capacité

30

d'échange ionique de 1,15 meq/g, est installée dans une pile selon l'exemple 6.

La pile est mise en fonctionnement à une température maintenue à 50°C et l'on mesure un courant
5 stable de 150 mA/cm² pour une tension de 400 mV, pendant plus de 400 heures.

Exemple 9

Une membrane de polyimide sulfoné de type
10 phtalique selon l'invention (polymère de l'exemple 1) avec une capacité d'échange ionique de 1,15 meq/g est installée dans une pile selon l'exemple 6.

La pile est mise en fonctionnement à une température maintenue à 70°C et l'on mesure une tension
15 de 600 mV, pour un courant de 200 mA/cm² qui décroît progressivement de 1,2 mV par heure.

Exemple 10

Une membrane de polyimide sulfoné de type
20 naphtalénique selon l'invention (polymère de l'exemple 4) d'épaisseur 170 µm, ayant une capacité d'échange ionique de 1,28 meq/g, est placée dans une pile selon l'exemple 6.

La pile est mise en fonctionnement à une
25 température maintenue à 70°C et on mesure un courant de 1 A/cm² avec une tension de 0,4 V.

Exemple 11 (COMPARATIF)

Une membrane en Nafion®117 est placée dans
30 la même pile et est testée dans les mêmes conditions de fonctionnement que celles définies à l'Exemple 10 pour la membrane en polyimide sulfoné de type naphtalénique selon l'invention.

La figure 3 qui présente les courbes de
35 polarisation obtenues d'une part avec la membrane selon

l'invention (trait plein) et d'autre part avec la membrane de référence en Nafion 117 (traits pointillés) permet de mettre en évidence les performances équivalentes, voire supérieures, obtenues avec la
5 membrane selon l'invention.

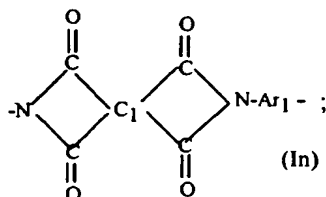
Exemple 12

Une membrane de polyimide sulfoné de type naphthalénique fluoré (polymère de l'exemple 5) dont
10 l'épaisseur est de 150 μm est placée dans une pile selon l'exemple 6. La pile est mise en fonctionnement à une température maintenue à 70°C, et l'on mesure une tension de 650 mV pour un courant de 250 mA/cm² qui reste stable pendant plus de 2500 heures.

15 Cet exemple démontre de nouveau les qualités de durabilité supérieures des polymères selon l'invention, à savoir pouvant atteindre plusieurs milliers d'heures, ce qui est compatible avec une application, par exemple dans un véhicule électrique où
20 l'on demande une durabilité d'environ 3000 heures.

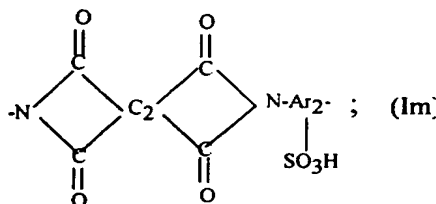
REVENDECATIONS

1. Polyimide sulfoné caractérisé en ce qu'il comprend des motifs récurrents de formule (I_n)



5

et des motifs récurrents de formule (Im)



10

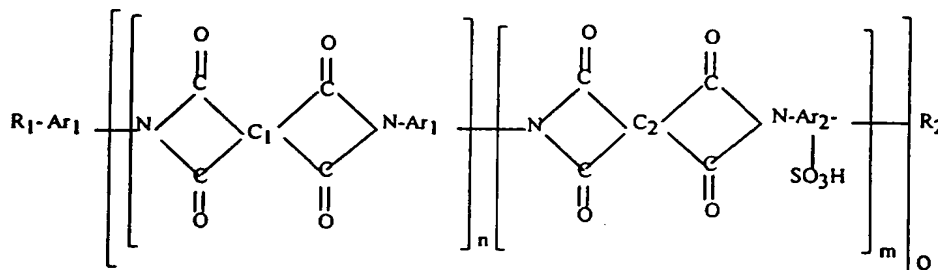
dans lesquelles :

- les groupes C₁ et C₂ peuvent être identiques ou différents et représentent chacun un groupe tétravalent comprenant au moins un cycle aromatique carboné éventuellement substitué ayant de 6 à 10 atomes de carbone et/ou un hétérocycle à caractère aromatique éventuellement substitué ayant de 5 à 10 atomes et comprenant un ou plusieurs hétéroatomes choisis parmi S, N et O ; C₁ et C₂ formant chacun avec les groupes imides voisins des cycles à 5 ou 6 atomes.

- Les groupes Ar₁ et Ar₂ peuvent être identiques ou différents et représentent chacun un groupe divalent comprenant au moins un cycle aromatique carboné éventuellement substitué ayant de 6 à 10 atomes de carbone et/ou un hétérocycle à caractère aromatique éventuellement substitué ayant de 5 à 10 atomes et comprenant un ou plusieurs hétéroatomes choisis parmi S, N et O ; au moins un desdits cycles aromatiques

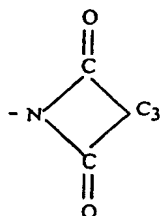
carbonés et/ou hétérocycle de Ar_2 étant en outre substitué par au moins un groupe acide sulfonique.

2. Polyimide sulfoné selon la revendication 1, caractérisé en ce qu'il répond à la formule générale suivante (I) :



(I)

dans laquelle C_1 , C_2 , Ar_1 et Ar_2 ont la signification déjà donnée ci-dessus et où chacun des groupes R_1 et R_2 représente NH_2 ou un groupe de formule



où C_3 est un groupe divalent comprenant au moins un cycle aromatique carboné éventuellement substitué ayant de 6 à 10 atomes de carbone et/ou un hétérocycle à caractère aromatique éventuellement substitué ayant de 5 à 10 atomes et comprenant un ou plusieurs hétéroatomes choisis parmi S, N et O ;

C_3 formant avec le groupe imide voisin un cycle à 5 ou 6 atomes.

3. Polyimide selon la revendication 2, caractérisé en ce que m représente un nombre entier de 1 à 20, n représente un nombre entier de 1 à 30, et o représente un nombre entier de 1 à 10.

4. Polyimide selon la revendication 2, caractérisé en ce que les nombres m et n sont choisis de telle sorte que le poids moléculaire équivalent défini par le poids de polymère en gramme par
5 équivalent acide sulfonique soit de 500 à 2500.

5. Polyimide selon la revendication 1 ou la revendication 2, caractérisé en ce que son poids moléculaire est de 10 000 à 100 000.

6. Polyimide selon la revendication 1 ou la
10 revendication 2, caractérisé en ce que dans les formules (In), (Im) et (I), C_1 et C_2 peuvent être identiques ou différents et représentent chacun, un cycle benzénique éventuellement substitué, par un ou deux substituant(s) choisi(s) parmi les groupes alkyles
15 et alkoxy de 1 à 10 C et les atomes d'halogène ; ou plusieurs cycles benzéniques éventuellement substitués par un ou plusieurs substituant(s) choisi(s) parmi les groupes alkyles et alkoxy de 1 à 10 C et les atomes d'halogène, reliés entre eux par une simple liaison ou
20 par un groupe divalent.

- C_1 et C_2 peuvent également chacun représenter un groupe carboné polycyclique condensé éventuellement substitué par un ou plusieurs substituant(s) choisi(s) parmi les groupes alkyles et
25 alkoxy de 1 à 10 C et les atomes d'halogène,

- C_1 et C_2 peuvent aussi représenter un hétérocycle ou un hétérocycle condensé, à caractère aromatique, cet hétérocycle étant éventuellement substitué par un ou plusieurs substituants choisis
30 parmi les groupes alkyles et alkoxy de 1 à 10 C, et les atomes d'halogènes.

- Ar_1 et Ar_2 peuvent être identiques ou différents et représentent chacun par exemple un cycle benzénique divalent à attachement meta, ou para ;
35 éventuellement substitué par un ou plusieurs

substituants choisis parmi les groupes alkyles et alkoxy de 1 à 10 C et les atomes d'halogène ; ou plusieurs cycles benzéniques éventuellement substitués par un ou plusieurs substituants choisis parmi les groupes alkyles et alkoxy de 1 à 10 C et les atomes d'halogène , reliés entre eux par une simple liaison ou par un groupe divalent.

- Ar₁ et Ar₂ peuvent également chacun représenter un groupe carboné polycyclique condensé éventuellement substitué par un ou plusieurs substituant(s) choisi(s) parmi les groupes alkyles et alkoxy de 1 à 10 C et les atomes d'halogène,

- Ar₁ et Ar₂ peuvent aussi représenter un hétérocycle ou un hétérocycle condensé, à caractère aromatique, cet hétérocycle étant éventuellement substitué par un ou plusieurs substituant(s) choisi(s) parmi les groupes alkyles et alkoxy de 1 à 10 C, et les atomes d'halogènes.

7. Polyimide selon la revendication 2, caractérisé en ce que C₃ est un cycle benzénique ou naphthalénique éventuellement substitué par un ou plusieurs substituant(s) choisi(s) parmi les groupes alkyles et alkoxy de 1 à 10 C et les atomes d'halogène.

8. Polyimide selon la revendication 6, caractérisé en ce que ledit groupe divalent est choisi parmi :

- un groupe divalent dérivé d'un groupe alkyle linéaire ou ramifié de 1 à 10 C éventuellement substitué, par un ou plusieurs halogènes choisis parmi F, Cl, Br et I et/ou par un ou plusieurs groupes hydroxyle(s).

- un hétéroatome choisi parmi O, S ;

- un groupe -C- ; un groupe -S- ; un groupe
 -C-NH- , un groupe -P- ; un groupe -Si- ; un groupe
 -Si-O- ; où R_3 est choisi parmi les groupes
 alkyles de 1 à 10 C.

9. Polyimide selon la revendication 6,
 caractérisé en ce que C_1 est un cycle benzénique et C_2
 est un ensemble de deux cycles benzéniques reliés entre
 eux par un pont oxygène.

10. Polyimide selon la revendication 6,
 caractérisé en ce que C_1 est constitué par des cycles
 benzéniques reliés par un ou des groupe(s)
 perfluoroalkylène(s) et C_2 est constitué par des cycles
 benzéniques reliés par un ou des groupe(s)
 perfluoroalkyle(s) divalents ou perfluoroalkylène(s).

11. Polyimide selon la revendication 6,
 caractérisé en ce que C_1 est un cycle benzénique et C_2
 est un cycle naphtalénique.

12. Polyimide selon la revendication 6,
 caractérisé en ce que C_1 et C_2 sont tous deux des cycles
 naphtaléniques.

13. Polyimide selon la revendication 6,
 caractérisé en ce que Ar_1 est un groupe diphenylméthane
 et Ar_2 est un groupe biphenyl-disulfonique.

14. Polyimide selon la revendication 6,
 caractérisé en ce que Ar_1 est un groupe benzénique et
 Ar_2 un groupe biphenyl-disulfonique.

15. Polyimide selon la revendication 6,
 caractérisé en ce que Ar_1 est un groupe diphenyléther
 et Ar_2 est un groupe biphenyl-disulfonique.

16. Membrane comprenant un polyimide selon
 la revendication 1 ou la revendication 2.

17. Dispositif de pile à combustible
comprenant au moins une membrane selon la revendication
16.

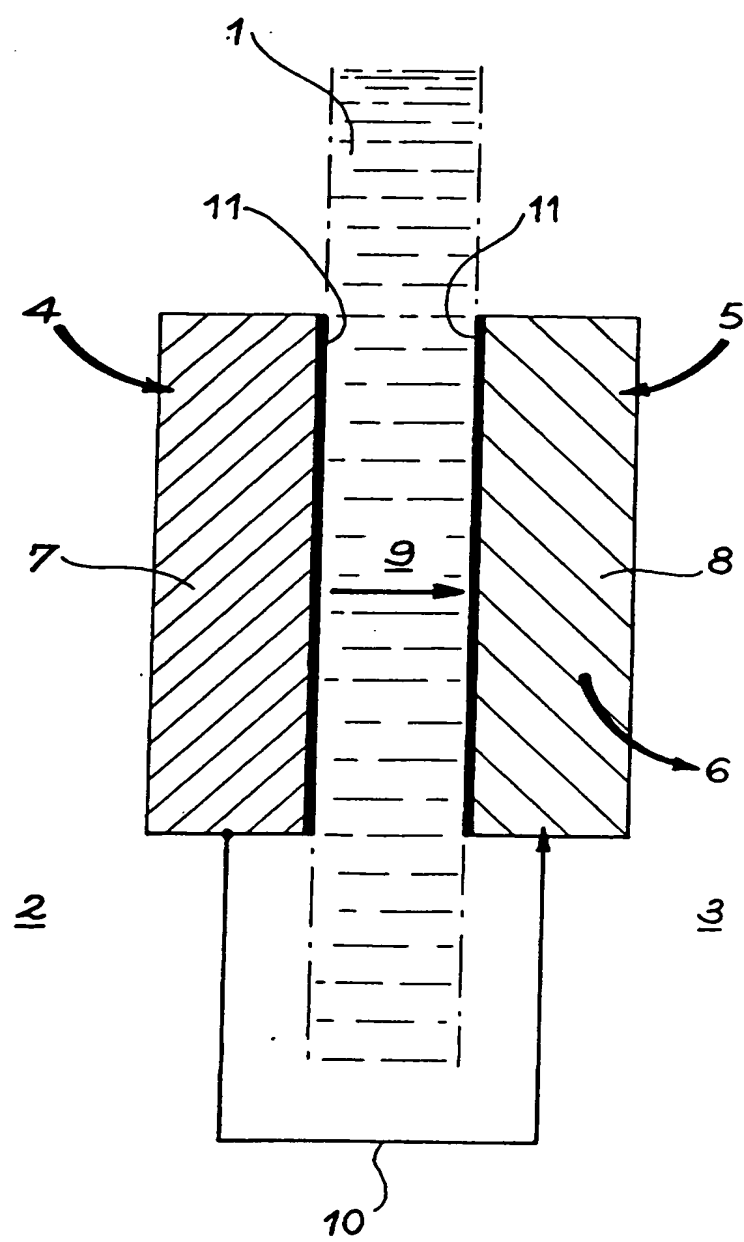


FIG. 1

2 / 2

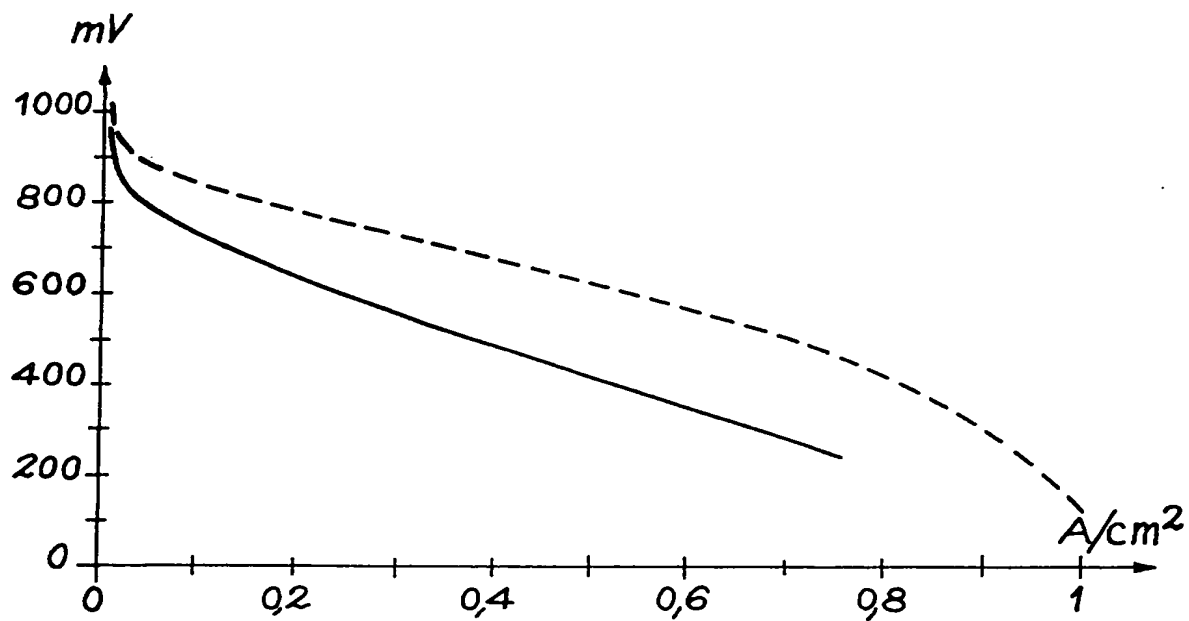


FIG. 2

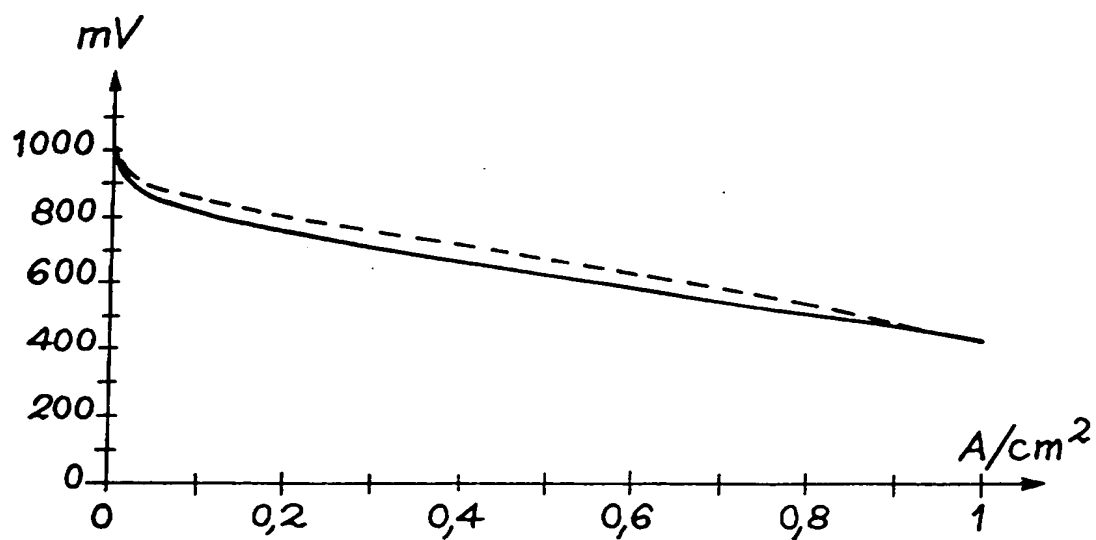


FIG. 3

DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS		Revendications concernées de la demande examinée
Catégorie	Citation du document avec indication, en cas de besoin, des parties pertinentes	
A	US-A-4 574 144 (YATES, III ET AL.) * revendications 1-17 *	1-15
A	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN vol. 5, no. 75 (C-055), 19 Mai 1981 & JP-A-56 024007 (NITTO ELECTRIC IND CO LTD) * abrégé *	1-16
A	US-A-5 198 119 (BERGER ET AL.) * revendications 1-17 *	1-16
A	EP-A-0 410 793 (HOECHST CELANESE CORPORATION) * revendications 1-12 *	1-16
		DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHES (Int.CL.6)
		C08G H01M C08J
Date d'achèvement de la recherche		Examineur
15 Novembre 1996		Glanddier, A
<p>CATEGORIE DES DOCUMENTS CITES</p> <p>X : particulièrement pertinent à lui seul Y : particulièrement pertinent en combinaison avec un autre document de la même catégorie A : pertinent à l'encontre d'au moins une revendication ou arrière-plan technologique général : divulgation non-écrite P : document intercalaire</p> <p>T : théorie ou principe à la base de l'invention E : document de brevet bénéficiant d'une date antérieure à la date de dépôt et qui n'a été publié qu'à cette date de dépôt ou qu'à une date postérieure. D : cité dans la demande L : cité pour d'autres raisons & : membre de la même famille, document correspondant</p>		

1

EPO FORM 1503 03.02 (P04C13)